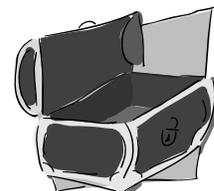


# Glosario



## Acidez

1. La cantidad de base fuerte (por ejemplo, hidróxido de sodio) que se requiere para titular una muestra de pH de aproximadamente 10,3. Mide la capacidad neutralizadora base de una agua.
2. Una cualidad o estado ácido (de uso común).

## Acídico

Se caracteriza por contener valores de pH < 7.

## Acido

Cualquier sustancia que pueda donar un átomo de hidrógeno o un protón (H<sup>+</sup>) a otra sustancia.

## Acuoso

Que contiene agua o está contenido en ella.

## Aeorsoles

Las partículas líquidas o sólidas dispersas o suspendidas en el aire.

## Agua salobre

Agua que contiene sales disueltas en niveles de concentración menores que los del agua del mar, pero mayores que los del agua dulce. La concentración de sales disueltas está normalmente entre los 1.000 y 10.000 ppm.

## Aguas naturales

Aquellos sistemas que normalmente se componen de sedimentos/minerales y de la atmósfera, así como de una fase acuosa. Casi siempre incluyen una porción de la biosfera.

## Agua salina

El agua que contiene sal o sales.

## Agua subóxica

Niveles muy bajos de oxígeno disuelto que dan lugar a una denitrificación (el nitrato se convierte en amoníaco).

## Alcalinidad

La cantidad de ácido fuerte (por ejemplo ácido hidroclicó) que se requiere para titular una muestra con pH de

aproximadamente 4,5. Mide la capacidad neutralizadora ácida de un agua que a menudo vuelve a imprimirse como ppm CaCO<sub>3</sub>.

## Alcalino

Se caracteriza por contener valores de pH > 7.

## Arrastre

El componente de la precipitación que aparece en forma de agua y que fluye dentro de un riachuelo o un río.

## Base

Cualquier sustancia que acepte un protón (H<sup>+</sup>) de otra sustancia.

## Béntico

Relativo a los animales o plantas que habitan en el fondo del agua.

## Calibración

Fijar o revisar un instrumento según un índice o estándar de valor conocido, mediante algún tipo de relación proporcional o estadística.

## Calidad del agua

Un atributo distintivo o característica del agua, descrito en función de sus propiedades físicas, químicas y biológicas.

## Cuenca de agua

1. Una línea de separación entre aguas que fluyen hacia distintos ríos, deltas o mares.
2. Un término que designa el área drenada por un río o riachuelo. (De uso común).

## Ciclo hidrológico

Es una serie de etapas a través de las cuales el agua pasa de la atmósfera a la Tierra y regresa a la atmósfera. Este proceso incluye la condensación que da lugar a la formación de nubes, la precipitación, la acumulación en los suelos o en cuerpos de agua y la re-evaporación

## Clorinidad

La concentración de cloro de una solución.

**Clorinidad en pm**

De acuerdo al peso, equivale a miligramos de cloro por litro, con la idea de que un litro de agua pesa un kilogramo.

**Concentración de ambiente**

El nivel de químicos presente en el agua por procesos naturales y no por contribuciones del ser humano

**Conductividad**

La capacidad de una solución acuosa para transportar corriente eléctrica. Depende de la concentración de sales disueltas (iones), del tipo de iones y de la temperatura de la solución. Las unidades más comunes son los microSiemens/cm o micromhos/cm. (Ambas son equivalentes).

**Denitrificación**

Es el acto o proceso por el cual se reduce el nitrato hasta convertirlo en amoníaco. El nitrito puede ser un producto intermedio.

**Densidad**

La proporción de la masa de una sustancia en relación a su volumen.

**Escala logarítmica**

Una escala en la que el incremento de cada unidad representa un aumento o reducción de diez veces.

**Enriquecimiento**

El proceso por el que una agua se vuelve más productiva (por ejemplo, al añadirle nutrientes).

**Estándar**

Una medida con un valor establecido por medios externos para utilizarla en un proceso de calibración. Una referencia conocida.

**Estandarización**

Lo que hace conformarse a un estándar.

**Eutroficación**

Un nivel elevado de productividad en un cuerpo de agua, que a menudo se debe a un aumento en el suministro de

nutrientes.

**Evaporación (del agua)**

El cambio de estado líquido a vapor a una temperatura inferior al punto de ebullición

**Exactitud**

La cercanía de un valor medido al valor real (ver precisión).

**Gravedad específica**

La proporción de la densidad de una sustancia con respecto a la densidad del agua (a 25° C y 1 atmósfera).

**Fotosíntesis**

El proceso por el cual los organismos, y en especial, las plantas verdes, utilizan la energía del sol para sintetizar los carbohidratos a partir del dióxido de carbono y del agua.

**Hipótesis**

Una afirmación tentativa presentada para probar sus consecuencias lógicas o empíricas.

***in situ***

Que está situado en su lugar natural original (del Latín).

**Lluvia ácida**

La lluvia que se caracteriza por contener valores de pH inferiores a 6.

**Léntico**

Relativo a o que habita en aguas tranquilas (lagos, estanques o pantanos).

**Lótico**

Relativo a o que habita en aguas en movimiento (riachuelos o ríos).

**Mareas**

La subida y bajada periódicas del agua del océano y de sus entrantes, las cuales se producen por la atracción de la luna y del sol. Las mareas suceden cada doce horas.

**Método colorimétrico**

Varios procedimientos utilizados para medir las sustancias disueltas dependen de una determinación de color. La idea subyacente es que la intensidad del color es proporcional a la concentración de la sustancia disuelta en cuestión.

**Micromhos/cm**

La unidad estándar de medición de la conductividad. Equivale a microSiemens/cm.

**MicroSiemens/cm**

Unidad métrica utilizada en la medición de la conductividad. Equivale a micromhos/cm.

**Molar**

Una unidad utilizada en las mediciones de concentración (moléculas por litro de solución).

**Molécula**

La unidad fundamental más pequeña (normalmente un grupo de átomos) de un compuesto químico que puede participar en una reacción química.

**Neutral**

Que se caracteriza por valores de pH = 7.

**Nitrato**

Una sal de ácido nítrico ( $\text{HNO}_3$ ). Los nitratos normalmente son muy solubles y pueden reducirse para formar nitritos o amoníaco.

**Nitritos**

Una sal de ácido nítrico ( $\text{HNO}_2$ ). Los nitritos normalmente son muy solubles y pueden ser oxidados para formar nitratos o reducidos para formar amoníaco.

**Nitrógeno del nitrito**

Las concentraciones de nitrito ( $\text{NO}_2^-$ ) a menudo se expresan como masa de nitrógeno por el volumen de agua.

**Nitrógeno del nitrato**

Las concentraciones de nitrato ( $\text{NO}_3^-$ ) que a menudo se expresan como masa de nitrógeno por el volumen de agua.

**Oxígeno disuelto**

Es la masa de oxígeno molecular disuelto en un volumen determinado de agua. La solubilidad del oxígeno se ve afectada de manera no lineal por la temperatura, por lo que en agua fría se pueden disolver cantidades mayores de oxígeno que en agua caliente. La solubilidad del oxígeno en el agua también se ve afectada por la presión y la salinidad, la cual reduce dicha solubilidad.

**pH**

El logaritmo negativo de la concentración molar de protones ( $\text{H}^+$ ) en una solución.

**ppm**

Normalmente, se refiere a partes por millón. (Equivale a miligramos por litro en los cálculos de GLOBE).

**ppt**

Normalmente, partes por mil. (Equivalentes a los gramos por litro en los cálculos de GLOBE).

**Precipitación**

1. Los productos de la condensación que caen en la atmósfera, como por ejemplo la lluvia, la nieve, el granizo.
2. La separación de una solución en forma sólida debido a cambios físicos o químicos (por ejemplo, por añadir un reagente o por reducción en la temperatura).

**Precisión**

La medición que se aplica al grado de acuerdo existente entre múltiples análisis de una muestra (Ver exactitud).

**Productividad**

El promedio de formación de materia orgánica durante determinado periodo de tiempo, como un día o un año.

**Protón**

Una partícula elemental cargada positivamente y que se encuentra en todos los núcleos atómicos. El átomo de hidrógeno ( $\text{H}^+$ ) cargado positivamente.

**Reagente**

Una sustancia utilizada para provocar una reacción, y en especial para detectar la presencia de alguna otra sustancia.

**Reducir**

En química, el cambio de un estado de oxidación mayor a otro menor (es decir, añadir electrones).

**Sales**

Los componentes iónicos que en una solución de agua arrojan iones positivos (excepto  $\text{H}^+$ ) y negativos (excepto  $\text{OH}^-$ ). La más común de todas es el cloruro de sodio, o "sal de mesa".

**Salinidad**

La medida de la concentración de sales

disueltas -principalmente de cloruro de sodio- en agua salobre y salada.

### **Sólidos disueltos**

Las partículas sólidas que se han vuelto líquidas debido a la inmersión o la dispersión en un líquido (por ejemplo, las sales).

### **Sólidos en suspensión**

Las partículas sólidas de un fluido que no se disuelven ni se asientan.

### **Solubilidad**

La capacidad relativa de ser disuelto.

### **Solución**

Una mezcla homogénea que contiene dos o más sustancias.

### **Solución saturada**

Una solución que contiene la cantidad máxima de sustancias disueltas bajo determinadas condiciones de temperatura y presión.

### **Solución tampón (buffer)**

Aquella que resiste variaciones en su pH cuando se añade hidróxido ( $\text{OH}^-$ ) o protones ( $\text{H}^+$ ). El valor de pH estable y conocido de estas soluciones hace que sean adecuadas para calibrar instrumentos utilizados en las mediciones de pH.

### **Soluto [disuelto]**

Una sustancia que se disuelve en otra para formar una solución.

### **Solvente**

Una sustancia que disuelve otra para formar una solución.

### **Suspensiones**

Una mezcla en la cual quedan suspendidas y sin disolverse partículas diminutas de un sólido.

### **Titulación**

El proceso encaminado a averiguar la cantidad de un constituyente determinado mediante la adición de un reagente líquido de fuerza conocida y la medición del volumen del reagente, necesario para convertir el constituyente mediante una cierta reacción.

### **Titulador**

Un reagente que se añade en un proceso de titulación.

### **Transparencia**

La propiedad de dejar pasar los rayos de luz a través de la sustancia, de modo que los cuerpos situados detrás se puedan ver con claridad.

### **Topografía**

Las características del relieve superficial de un área.

### **Total de sólidos disueltos**

La masa total de sólidos que queda cuando un cierto volumen de agua filtrada se evapora hasta provocar sequedad absoluta, siguiendo las instrucciones de un protocolo aceptado.

### **Turbio**

Que no es claro ni transparente debido a la acción de agitar el sedimento.

### **Vapor de agua**

El agua en su fase gaseosa.